PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-270827

(43)Date of publication of application: 02.10.2001

(51)Int.CI.

(21)Application number: 2000-081276

(71)Applicant: EISAI CO LTD

(22)Date of filing:

23:03.2000

(72)Inventor: MOROSHIMA KENJI

KIMURA SUSUMU

SHIMOGAKI NORIO NARASAKI RYUICHI **FUNABASHI HIROSHI FUJIOKA MASARU**

ANDO EISHIN **AOKI SHIGERU IWAMOTO KIYOSHI**

(54) BENZIMIDAZOLE COMPOUND-CONTAINING TABLET

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To plan the more physicochemical stabilization of a tablet containing a benzimidazole compound or its physiologically permissible salt. SOLUTION: The stabilized tablet is obtained by formulating the benzimidazole compound or its physiologically permissible salt and a tablet lubricant other than (1) clospovidone and (2) magnesium stearate.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

15.04.2004

[Date of sending the examiner's decision of

13.11.2007

rejection

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001—270827 (P2001—270827A)

(43)公開日 平成13年10月2日(2001.10.2)

(51) Int.Cl.'		酸別記号		$\mathbf{F} \cdot \mathbf{I}$				7	·-マコード(参考)
A 6 1 K	31/4439			A 6	ιK	31/4439			4 C 0 7 6
	9/20			_		9/20	•		4 C 0 8 6
	9/30					9/30			
	47/02					47/02			
	47/12					47/12			
•		審查	永龍	未請求	諸求	項の数15	OL	(全 10 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	,	特願2000-81276(P2000-81276	s)	(71)	出願人	000000	217		
						エーザ	イ株式	会社	
(22) 出願日		平成12年3月23日(2000.3.23)				東京都	文京区	小石川4丁目	6番10号
				(72)	発明者	話島	健二		* *
,			1			埼玉県	本庄市	小島264-1	
			.	(72)	発明者	木村	進		
						型知県	尾西市	東五条字三味	廊40ー1ダイア
			i	•		パレス	東五条	406	
				(72) §	発明者	下垣	紀夫		
						埼玉県	本庄市	発1ー5ー40)-
				. (72)	発明者	奈良崎	竜一	•	
	•					愛知県	岩倉市	中央町1丁目	58番グランドォ
•						ールド	A201₹	}	
									最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ベンズイミダゾール系化合物含有錠剤

(57)【要約】

【目的】ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的 に許容される塩を含有する錠剤のより一層の物理化学的 安定化を図る。

【構成】ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン及び2)ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤

1.

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (式1) で示されるベンズイミダゾール系 化合物又はその生理学的に許容される塩と、1) クロス ポビドン及び2) ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢 剤を配合してなる安定な錠剤

【化1】

であり、R^{*}はよびR^{*}は同じかまたは無なっていて、水素、メトキシ及びジフル オロストキンから間吹きれ、R^{*}は水素及びナトリウムから選択され、R^{*}、R^{*} まびR^{*}は同じかまたは異なっていて、水薬、メチル、メトキシ、メトキシブロボ ャン及びトリフルオロエトキシから選択される。

【請求項2】 (式1) で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1) クロスポビドン、2) 水酸化ナトリウム及び3) ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤

【請求項3】(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステ20アリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤

【請求項4】 (式1) で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1) クロスポビドン、2) 水酸化ナトリウム及び3) フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる錠剤に腸溶性皮膜を被覆した安定な錠剤

【請求項5】(式1)で示されるベンズイミダゾール系 30 化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる錠剤に中間皮膜を被覆し、更に腸溶性皮膜を被覆した安定な錠剤

【請求項6】ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩が、ラベプラゾール、オメプラゾール、パントプラゾール、ランソプラゾール又はそれらの生理学的に許容される塩である請求項1~5のいずれか 40 1項に記載の錠剤

【請求項7】ラベプラゾール又はそのナトリウム塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤

【請求項8】フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤の配合比率が、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する非被覆錠 50

剤に対して、 $0.1\sim10%$ 重量部である請求項 $3\sim7$ のいずれか1項に記載の錠剤

【請求項9】クロスポビドン及び水酸化ナトリウムの配合比率が、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する非被覆錠剤に対して、各々、5~70%重量部、0.2~25%重量部である請求項2~8のいずれか1項に記載の錠剤

【請求項10】ラベプラゾール又はそのナトリウム塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び 10 3)フマル酸ステアリルナトリウムを配合してなる安定な錠剤

【請求項11】(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩に、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合して打錠することを特徴とするベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する安定な錠剤の製造方法

【請求項12】(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合し打錠後に、腸溶性皮膜を被覆することを特徴とするベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する安定な錠剤の製造方法

【請求項13】(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合し打錠後に、中間皮膜を被覆し、更に腸溶性皮膜を被覆することを特徴とするベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する安定な錠剤の製造方法

【請求項14】(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合する錠剤からのベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩の溶出遅延を防止する方法、及び/又は、錠剤の崩壊延長を防止する方法

【請求項15】薬物と、クロスポビドン及びフマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合する、錠剤からの薬物の溶出遅延を防止する方法、及び/又は、錠剤の崩壊延長を防止する方法

[0001]

3

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン及び2)ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤に関する。

[0002]

【従来の技術】ベンズイミダゾール系化合物又はその生 理学的に許容される塩は、いわゆるプロトンポンプの強 10 い阻害作用を有し、胃酸分泌を抑制することにより、胃 **潰瘍、十二指腸潰瘍等の治療剤として広く使用されてい** る。一方、ベンズイミダゾール系化合物は化学的に非常 に不安定なため、製剤化にあたっては種々の工夫がなさ れている。例えば、特開昭62一277322号公報に はベンズイミダゾール系化合物にマグネシウム及び/又 はカルシウムの塩基性無機塩を配合することを特徴とす る安定化された医薬組成物の製法が開示され、特開昭6 2-258320号公報にはベンズイミダゾール系化合 物を含む核部分にアルカリ化合物を配合し、水溶性ない 20 し水で急速に分解する錠剤の賦形剤、又は重合体で水溶 性のフィルム形成化合物等により被覆しさらに腸溶性皮 膜で被覆する経口医薬製剤が開示されている。さらに、 国際公開WO99/53918号公報には、ベンズイミ ダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩に、 炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水 酸化カリウム、アミノアルキルメタアクリレートコポリ マーE、アルギニンアスパラギン酸塩、ヒドロキシプロ ピルセルロース及びクロスポビドンから選ばれる1種以 上の物質を配合してなる製剤(A)、又は、この製剤 (A) に腸溶性皮膜を被覆した製剤、又は、製剤 (A) に中間皮膜を被覆し、更に腸溶性皮膜を被覆した製剤が 開示されている。具体例として、ラベプラゾール又はそ の生理学的に許容される塩に、1) クロスポビドンと 2) 水酸化ナトリウム、水酸化カリウム及び/又は炭酸 ナトリウムを配合してなる組成物、又は、ラベプラゾー ル又はその生理学的に許容される塩に、1) クロスポビ ドンと2) 水酸化ナトリウム、水酸化カリウム及び/又 は炭酸ナトリウムを配合してなる核に腸溶性皮膜を被覆 した製剤、又は、ラベプラゾール又はその生理学的に許 40 容される塩に、1)クロスポビドンと2)水酸化ナトリ ウム、水酸化カリウム及び/又は炭酸ナトリウムを配合 してなる核に中間皮膜を被覆し、更に腸溶性皮膜を被覆 した製剤が良好な安定性を有することが開示されてい る。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記技術によってもベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する製剤における安定性は、十分ではない。また、ベンズイミダゾール系化合物又は 50

その生理学的に許容される塩にクロスポビドン、又は、クロスポビドンと水酸化ナトリウムを配合してなる錠剤は、錠剤打錠時にステアリン酸マグネシウム等の滑沢剤を配合する場合があるが、粉体造粒時及び打錠時の製造条件の変動や錠剤の保存条件等により、錠剤の崩壊時間の延長や溶出遅延が生じることがあり、改善が求められている。即ち、本発明は、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する錠剤のより一層の物理化学的安定化を目的とするものである。

· 4

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明は、下記構造式 (式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン及び 2)ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配合して なる安定な錠剤である。

【化2】

また、本発明は、(式1)で示されるベンズイミダゾー ル系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)ク ロスポビドン、2) 水酸化ナトリウム及び3) ステアリ ン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配合してなる安定な錠 剤である。本発明における(式1)で示されるベンズイ ミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩に 配合する滑沢剤は、ステアリン酸マグネシウム以外の滑 沢剤であれば特に限定されず、例えば、フマル酸ステア リルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステア リン酸、硬化油を始めとする種々の油脂が挙げられる が、望ましくは、フマル酸ステアリルナトリウム、ステ アリン酸カルシウム又はステアリン酸であり、特に望ま しくは、フマル酸ステアリルナトリウム又はステアリン 酸カルシウムである。即ち、本発明は、(式1)で示さ れるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許 容される塩と、1) クロスポビドン、2) 水酸化ナトリ ウム及び3) フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリ ン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類 以上の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤である。

【0005】また、本発明は、(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる錠剤に腸溶性皮膜を被覆した安定な錠剤である。ベンズイミダゾール系化合物は酸性状態において極めて不安定であり、ベンズイミダゾール系化合物を服用した場合、胃内において胃酸と接触すると直ち

に分解し、その生理活性を失う。したがって、胃内における分解を防ぐためには胃内で溶解しない製剤、すなわちベンズイミダゾール系化合物を含む錠剤に腸溶性の物質を被覆した製剤とする必要があるのである。

【0006】さらに本発明は、(式1)で示されるベン ズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される 塩と、1) クロスポビドン、2) 水酸化ナトリウム及び 3) フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カル シウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑 沢剤を配合してなる錠剤に中間皮膜を被覆し、更に腸溶 10 性皮膜を被覆した安定な錠剤である。腸溶性皮膜は一般 に酸性物質であるため、ベンズイミダゾール系化合物と の直接接触は好ましくない。そこでベンズイミダゾール 系化合物を含有する核と腸溶性皮膜の中間に、不活性な 中間皮膜を施すことができる。ここで不活性とはベンズ イミダゾール系化合物の安定性に悪影響を及ぼさない物 質である。不活性な中間皮膜は水溶性高分子、水溶解性 若しくは水分散性物質、水不溶性物質のいずれでもよく 具体的には、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキ シプロピルメチルセルロース、アミノアルキルメタアク リレートコポリマーE、乳糖、マンニトール、デンプ ン、結晶セルロース、エチルセルロース、酢酸ビニル等 を挙げることができる。なお、特開平1-290628 号公報に開示されているように、水不溶性物質で中間皮 膜を施す場合には、皮膜中に水不溶性の微粒子を混合し てもよい。

【0007】本発明におけるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩の好ましい例としては、ラベプラゾール、オメプラゾール、パントプラゾール、ランソプラゾールまたはそれらのナトリウム塩、カ30リウム塩等を挙げることができる。各化合物の構造式を式3に示す。

【化3】

【0008】本発明においては、式1で表されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩がラベプラゾールまたはそのナトリウム塩である場合に、特に優れた効果を示す。即ち、本発明は、ラベプラゾール又はそのナトリウム塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナト

リウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤である。本発明においては、滑沢剤がフマル酸ステアリルナトリウムである場合に、特に優れた効果を示す。即ち、本発明は、ラベプラゾール又はそのナトリウム塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウムを配合してなる安定な錠剤である。

6

【0009】本発明におけるベンズイミダゾール系化合物は公知の方法により製造することができる。例えば、特開昭52-62275号公報、特開昭54-141783号公報、特開平1-6270号公報等に開示される方法により製造することができる。

【0010】本発明におけるフマル酸ステアリルナトリウムは、NF及び/又は医薬品添加物規格収載品であり、市販の製品(日本油脂、三恵薬品)を容易に入手できる。また、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸は日本薬局方収載品である。また、クロスポビドンは医薬品添加物規格に収載されている添加剤である。本発明におけるフマル酸ステアリルナトリウムの配合比率は、特に限定されないが、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する非被覆鈍に対して、0.1~10%重量部であることが好ましい。また、クロスポビドン、水酸化ナトリウムの配合比率も、特に限定されないが、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する非被覆錠剤に対して、各々、5~70%重量部、0.2~25% 重量部であることが好ましい。

【0011】ベンズイミダゾール系化合物は、一般に吸 湿性が大きく、加温・加湿保存条件下における分解時に は、特に錠剤の着色変化が大きく認められる。また、ベ ンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容され る塩にクロスポビドンと水酸化ナトリウムを配合してな る錠剤は、通常、錠剤打錠時にステアリン酸マグネシウ ム等の滑沢剤を配合するが、造粒粉体の製造条件の変動 や過造粒、滑沢剤の混合時間の変動により、崩壊試験時 に、崩壊した錠剤の一部分が崩壊試験液の界面に浮遊し たり、錠剤の崩壊時間の延長や錠剤からのベンズイミダ ゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩の溶出 40 遅延が生じることがある。さらに、該錠剤を加温又は加 湿条件下で保存すると、錠剤の崩壊時間の延長や錠剤か らのベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許 容される塩の溶出遅延がより一段と加速される。本発明 は、驚くべきことにこれらの諸問題を解決し、ベンズイ ミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を 含有する錠剤のより一層の物理化学的安定化を目的とす るものである。本発明における錠剤は、加温及び/又は 加湿保存条件下における含量安定性の向上だけでなく、 崩壊した錠剤の一部分が崩壊試験液の界面に浮遊する現 象を防ぎ、錠剤からのベンズイミダゾール系化合物又は その生理学的に許容される塩の溶出遅延や錠剤の経時的な崩壊延長を防止するという極めて顕著な効果を有している。特に、フマル酸ステアリルナトリウムは、水溶性であり崩壊試験や溶出試験に用いる緩衝水溶液中で溶解する為、上記の溶出遅延防止効果や崩壊延長の防止効果は大きく、本発明において最も望ましい配合剤である。

【0012】本発明に係るベンズイミダゾール系化合物 又はその生理学的に許容される塩と、1) クロスポビド ン及び2) ステアリン酸マグネシウム以外の滑沢剤を配 合してなる安定な錠剤、又は、ベンズイミダゾール系化 合物又はその生理学的に許容される塩と、1) クロスポ ビドン、2) 水酸化ナトリウム及び3) ステアリン酸マ グネシウム以外の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤、又 は、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許 容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリ ウム及び3) フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリ ン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類 以上の滑沢剤を配合してなる安定な錠剤を製造するに は、通常用いられる乳糖、マンニトール等の賦形剤を用 いることができる。結合剤は、特に限定されないが、ヒ ドロキシプロピルセルロースを用いることが望ましい。 尚、本発明に係る錠剤において、クロスポビドン及びフ マル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム 並びにステアリン酸などの滑沢剤は、平均粒径が数 μ m $\sim 50 \mu m$ 、好ましくは $4 \mu m \sim 50 \mu m$ の粒径の製品 を使用することが好ましい。

【0013】本発明は、また、(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩に、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合して打錠することを特徴とするベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する安定な錠剤の製造方法である。また、本発明は、

(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合し打錠後に、腸溶性皮膜を被覆することを特徴とするベンズイミダゾール 40系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する安定な錠剤の製造方法である。さらに、本発明は、(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウ

ム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選

ばれる1種類以上の滑沢剤を配合し打錠後に、中間皮膜

を被覆し、更に腸溶性皮膜を被覆することを特徴とする

ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容さ

れる塩を含有する安定な錠剤の製造方法である。

8

【0014】本発明は、また、(式1)で示されるベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩と、1)クロスポビドン、2)水酸化ナトリウム及び3)フマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合する錠剤からのベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩の溶出遅延を防止する方法、及び/又は、錠剤の崩壊延長を防止する方法である。本発明に係る錠剤においては、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩は物理化学的に安定化されることは言うまでもないが、特に、製造直後及び加温保存下における錠剤からのベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩の溶出遅延及び/又は錠剤の崩壊延長が防止されるという特性を有しているのである。

【0015】本発明は、更に、薬物と、クロスポビドン 及びフマル酸ステアリルナトリウム、ステアリン酸カル シウム並びにステアリン酸から選ばれる1種類以上の滑 沢剤を配合する、錠剤からの薬物の溶出遅延を防止する 20 方法、及び/又は、錠剤の崩壊延長を防止する方法であ る。薬物は、特に限定されない。

【0016】以下、ベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩をベンズイミダゾール系化合物と称する。

【0017】本発明に係る組成物又は製剤は、通常用い られる方法により製造することができる。即ち、例え ば、ベンズイミダゾール系化合物に、1)クロスポビド ン、又は、1) クロスポビドンと2) 水酸化ナトリウム を加え、種々賦形剤を添加して均一に混合して乾式又は 湿式造粒を行う。整粒後の造粒物に、3)フマル酸ステ アリルナトリウム、ステアリン酸カルシウム並びにステ アリン酸から選ばれる1種類以上の滑沢剤を配合し、必 要に応じてクロスポビドン等の崩壊剤を加えて打錠し製 することができる。もちろん、この方法に限定される訳 ではない。具体例として、例えば、ベンズイミダゾール 系化合物であるラベプラゾールナトリウム10g、クロ スポビドン20g、マンニトール42.7g、ヒドロキ シプロピルセルロース1.5gを混合し、さらに混合し ながらエタノールに溶解又は分散させた水酸化ナトリウ ム及び/又は水酸化カリウムを徐々に加えて造粒し、乾 燥後スピードミル(16メッシュ)にて整粒を行なう。 これにフマル酸ステアリルナトリウム 0.8 gを加えて 混合後打錠してラベプラゾールナトリウム10mgを含 有する1錠75mgの錠剤を得ることができる。この錠 剤に、流動層装置又はパンコーティング装置を用いてク ロスポビドンを分散させたヒドロキシプロピルセルロー スのエタノール溶液を噴霧して中間皮膜を施し、さら に、ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート又 は腸溶性メタアクリル酸コポリマーのエタノール溶液又 50 は含水エタノール溶液を噴霧することにより中間皮膜を

施した腸溶錠を製造することができる。

[0018]

【発明の効果】本発明によると非常に不安定なベンズイミダゾール系化合物又はその生理学的に許容される塩を含有する錠剤の物理化学的安定化が可能である。その効果例を以下に示す。

宝驗係

【0019】(1)製造直後の錠剤における崩壊延長の防止効果と優れた錠剤物性

下記に示す実施例1の処方(滑沢剤としてフマル酸ステ 10 アリルナトリウム1.33%を配合)の錠剤を、打錠圧 を1000~1800kgで変化させて調製し、日本薬 局方収載の崩壊試験法(日本薬局方第2液)により、製 造直後の錠剤の崩壊試験を行なった。また、対照実験と して、滑沢剤としてフマル酸ステアリルナトリウムの代 りに、ステアリン酸マグネシウム(配合量は、1.33 % (対照例1)、2.66% (対照例2)の2水準)、 フマル酸ステアリルナトリウムとステアリン酸マグネシ ウムの混合物 (配合量は、各々1.33% (対照例 3)) を各々配合した製剤を、実施例1と同様の方法で 20 調製し、同様の評価を行なった。表1に各処方を、表2 に錠剤の崩壊時間を示した。また、下記に示す実施例2 の処方(フマル酸ステアリルナトリウム1.47%を配 合)の錠剤を、5水準(700、800、900、10 00、1100kg)の打錠圧で各々調製し、日本薬局 方記載の方法により、錠剤の崩壊試験 (n=6)、錠剤重 量の評価 (n=20)、錠剤厚さの評価 (n=20)、錠剤硬度の 評価 (n=20)を行なった。対照実験として、滑沢剤とし てフマル酸ステアリルナトリウムの代りにステアリン酸 マグネシウムの同量を配合した製剤(対照例4)を、実 30 施例2と同様の方法で調製し、同様の評価を行なった。 表3に各処方を、表4に実施例2の処方の錠剤の物性値 を、表5に対照例4の処方の錠剤の物性値を、各々示し た。

[0020]

【表1】

切方	VISIO 1	対照例1	对阿姆?	# WAS
ラベプラブー・ル・ナトリウム	10.0	រុប.0	10 0	10.0
マンニトール .	43.5	43.0	42.0	42.0
クロスズビバン	19.0	0.03	0.01	19.0
水及化ナトリウム	0.6	0.5	. D.5	2.0
とドロキンプロピルセルロース	1.5	1.5	1.5	1.5
フマル 貯ステンタルナトリウム	0.6	-	-	1.0
ステアリンドサイグネシウム		1.0	2.0	1.0
(本計)	75.0	75.0	75.0	75.0

处力举位:由城

[0021]

【表2】

打姓氏 (kg)	安施例1	対照例1	対照例2	対解例3
1000	23 分	30分	15分以上	3.3 52
1200	32 H	35分	15分紀上	4.3 #
1400		45分		1
1500	38 (-)	4657	15分口上	49 1
1600		495		
1800	42分	5157	15分紀上	5.4 77

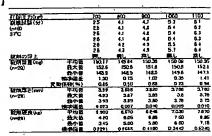
【表 3】

	+) 衛衛と	た祭園の一:	55) of the 1800	群なの
的建构组(分) 到法点性 60℃2日即条件品	. G.6~7.4 6.2~7.4	53~63 53~63	15.2~ 16.4 14.4~ 16.1	9.5~10.3 10 5) [1 ± *
(小計)	150.0	(5).0	150.0	150.0
ステアリンドマグネシウム		-		1.2
ステノリンの ステアリン語 カルシウム		2.2	2.2	**
フマル数ステアリルナト5ウム ステアリン数	22		-	-
ヒドロヤンプロビルセルロース	3.0	3.0	30	2.0
水酸化ナトリウム	10	1.0	LO.	1.0
クロスポピドン	40.0	40.0	40.0	40.0
マンニトール	87.8	83.6	83.8	E3.1
ライブリソー・ルナトリクム	200	25.0	29.0	200
划为	20 H H 2	英國到3	ARRIVA 1	开展相4

10

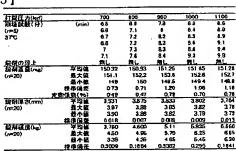
[0023]

【表4】



[0024]

【表5】



【0025】実施例1の処方の錠剤及び対照例1~3の 処方の錠剤の対比実験の結果、滑沢剤の種類及び添加量 にかかわらず、打錠圧の増加に依存して錠剤の崩壊時間 の延長が認められた。フマル酸ステアリルナトリウムを 含有する錠剤は、打錠圧1800kgの高圧力でも崩壊 時間は4分以内であり、ステアリン酸マグネシウム(配 合量は、1.33%(対照例1)、2.66%(対照例 2) の2水準) や、フマル酸ステアリルナトリウムとス テアリン酸マグネシウムの混合物を添加した錠剤(対照 例3)と比較して、いずれの打錠圧においても短時間で 40 崩壊した。特に、ステアリン酸マグネシウムを2.66 %添加した錠剤(対照例2)では、崩壊した錠剤の一部 分が崩壊試験液の界面に浮遊し、崩壊時間は少なくとも 15分以上であった。また、実施例2及び対照例4の処 方の錠剤の対比実験の結果、フマル酸ステアリルナトリ ウム1.47%を配合した錠剤(実施例2)は、ステア リン酸マグネシウム 1.4 7%を配合した錠剤(対照例 4)と比較して、どの打錠圧においても錠剤の崩壊は著 しく速く、また錠剤硬度も高かった。尚、崩壊した錠剤 の一部分が崩壊試験液の界面に浮遊する現象は認められ 50 ず、また、対比実験における錠剤重量及び錠剤厚さの変

[0022]

10

30

. 動の差はなく良好であった。製造直後の錠剤の崩壊性の 観点において、本発明におけるフマル酸ステアリルナト リウムを配合した錠剤は、ステアリン酸マグネシウムを 配合した錠剤と比較して、より迅速な崩壊特性を有する ことは明らかである。また、より高い錠剤強度を有する

11

【0026】(2)加温条件下に保存した錠剤における 崩壊延長及び溶出遅延の防止効果

ことも明白である。

(非被覆錠剤(素錠))下記に示す実施例2(滑沢剤と してフマル酸ステアリルナトリウム1.47%を配 合)、実施例3(滑沢剤としてステアリン酸1.47% を配合)及び実施例4(滑沢剤としてステアリン酸カル シウム1.47%を配合)で得られた非被覆錠剤(素 錠)について、日本薬局方収載の崩壊試験(日本薬局方 第2液)と溶出試験(日本薬局方第2液900m1、パ ドル法、50 r p m) による評価を行なった。尚、両試 験は、各実施例の製造直後の錠剤と60℃で2日間保存 した錠剤について行なった。対照実験としては、滑沢剤 としてステアリン酸マグネシウムの同量を配合した製剤 (対照例4)を、実施例2と同様の方法で調製し、同様 20 の評価を行なった。表3に各処方と崩壊試験の結果を示 した。図1に実施例2の製造直後の錠剤の溶出試験の結 果を、図2に実施例2を60℃で2日間保存した錠剤の 溶出試験の結果を示した。また、図3に実施例3の製造 直後の錠剤の溶出試験の結果を、図4に実施例3を60 ℃で2日間保存した錠剤の溶出試験の結果を示した。さ らに、図5に実施例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結 果を、図6に実施例4を60℃で2日間保存した錠剤の 溶出試験の結果を示した。尚、対照例4の製造直後の錠 剤と60℃で2日間保存した錠剤の溶出試験の結果を、 各々、図7、図8に示した。

【0027】(素錠に被覆を施した錠剤)また、下記に 示す実施例5で得られたフマル酸ステアリルナトリウム 1.47%を配合した素錠に中間皮膜を被覆した錠剤、 実施例6で得られたフマル酸ステアリルナトリウム1. 47%を配合した素錠に中間皮膜を被覆し更に腸溶性皮 膜を被覆した錠剤について、日本薬局方収載の崩壊試験 (日本薬局方第2液)、溶出試験(日本薬局方第2液9 00ml、パドル法、50rpm) 及び高速液体クロマ トグラフィーによる錠剤中の不純物量の評価を行なっ た。尚、崩壊試験と溶出試験は各実施例の製造直後の錠 剤と60℃で2日間保存した錠剤について行ない、HP LC不純物量による安定性評価は各実施例の製造直後の・ 錠剤と70℃で1週間保存した錠剤について行なった。 対照実験としては、対照例5 (滑沢剤としてステアリン 酸マグネシウムの同量を配合した素錠に中間皮膜を被覆 し、更に腸溶性皮膜を被覆した錠剤)の錠剤を、実施例 6と同様の方法で調製し、同様の評価を行なった。表 6 に各処方と崩壊試験の結果を示した。また、図9に実施 例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結果を、図10に実 50 施例4を60℃で2日間保存した錠剤の溶出試験の結果 を、図11に実施例5の製造直後の錠剤の溶出試験の結 果を、図12に実施例5を60℃で2日間保存した錠剤 の溶出試験の結果を示した。尚、対照例4の製造直後の 錠剤と60℃で2日間保存した錠剤の溶出試験の結果 を、各々、図13と図14に示した。

[0028]

[表6]

	以为	发生何5	英城市	भूगाम् ।
技能分	ラベラフソールナトリウム	20.0	26.0	29.0
	マンニール	83.2	83.H	53.8
	クロメポピドン	40.0	49.0	40,0
	水酸化ナトリウム	3.0	1.0	1.0
	リナロキンプロビルセルロース	3.0	3.0	3.0
	フマル製ステアリルナトラウム	7.2	2.2	-
	ステアリン酸・ノダネシウム	. •		2.2
	(4-H)	1.0.0	150.0)50.5
中国皮质	ユチルセルロース	2.3	23	2.3
	ロニロキシブロピルセルロース	3.9	3.9	3.9
	ステアリングペッグネシウム	J.B	1.8	1.8
	(4-1)	X.D	RO_	H.O
西村村町	はこれをとのビルメチル		•	
	せんコースフタレート		12.5	12.5
	<i>キノク</i> リセフイド	-	L7	1.7
	200	-	1.13	1.13
	酸化サタン		0.6	0.0
	スケアリンロシャダキシウム	-	0.03	0.02
	黄色网化灰	-	0.05	0.05
	(000)	<u>"</u> O .	16,0	14,0
Rei .		158,0	174.0	374.B
聚毛性	HAMESTS(SE)			
	STATE OF THE PARTY		12.2~~15	19.5~20.5
	670-2円両床弁品			104) \$4.1 *
	*) 動車した脳隔の一部分が崩壊は物理 単独には呼ばた。	o	-	处方单位:=

【0029】実施例2~4の非被覆錠剤(素錠)及び対 照例4の非被覆錠剤(素錠)の比較実験の結果、フマル 酸ステアリルナトリウム(実施例2)、ステアリン酸 (実施例3)、ステアリン酸カルシウム (実施例4) を 配合した錠剤は、60℃で2日間保存しても製造直後の

錠剤と比較して崩壊試験及び溶出試験における変化は認 められなかった。一方、ステアリン酸マグネシウムを配 合した錠剤(対照例4)では、60℃で2日間の保存に より、著しい崩壊延長と溶出遅延が観察された。また、 素錠に皮膜を被覆した錠剤についても、実施例5~6

(滑沢剤としてフマル酸ステアリルナトリウムを配合) 及び対照例5 (滑沢剤としてステアリン酸マグネシウム を配合) の比較実験の結果、フマル酸ステアリルナトリ ウムを配合した腸溶性錠剤は、60℃で2日間保存して も製造直後の錠剤と比較して崩壊試験及び溶出試験にお ける変化は認められなかった。一方、ステアリン酸マグ ネシウムを配合した腸溶性錠剤(対照例5)では、60 ℃で2日間の保存により、著しい崩壊延長と溶出遅延が 観察された。尚、高速液体クロマトグラフィーによる錠 剤中のベンズイミダゾール系化合物の不純物量は、実施 例6及び対照例5共、70℃で1週間保存しても変化は 認められず安定であった。本発明におけるフマル酸ステ アリルナトリウム、ステアリン酸及びステアリン酸カル シウムを配合した錠剤は、加温条件下での保存における 崩壊延長の防止効果と溶出遅延の防止効果を有している ことは明らかである。

[0030]

【実施例】以下に実施例を挙げて本発明を更に詳細に説 明するが、本発明がこれらに限定されるわけではない。 【0031】実施例1

ラベプラゾールナトリウム10gに、クロスポビドン1

13

9g、マンニトール43.5g、ヒドロキシプロピルセ ルロース1.5gを各々加え混合しながら、エタノール に溶解させた水酸化ナトリウムO. 5gを徐々に加え攪 拌湿式造粒をした。顆粒を乾燥、整粒後にフマル酸ステ アリルナトリウム 0.5 gを粉添後、打錠してラベプラ ゾールナトリウムを10mg含む1錠75mgの錠剤を得 た。処方を表1に示した。

【0032】実施例2~4

配合する滑沢剤の種類を、各々、フマル酸ステアリルナ トリウム(実施例2)、ステアリン酸(実施例3)、ス 10 テアリン酸カルシウム (実施例4) に変えて、錠剤を調 製した。即ち、ラベプラゾールナトリウム20gにクロ スポビドン40g、マンニトール83.8g、ヒドロキ シプロピルセルロース3gを各々加え混合しながら、エ タノールに溶解させた水酸化ナトリウム1.0gを徐々 に加え攪拌湿式造粒をした。顆粒を乾燥、整粒後に、各 々、フマル酸ステアリルナトリウム(実施例2)、ステ アリン酸(実施例3)、ステアリン酸カルシウム2.2 gを粉添後、1200kgの打錠圧で打錠してラベプラー ゾールナトリウムを20mg含む1錠150mgの錠剤を 20.【0043】 得た。各処方を表5に示した。

【0033】実施例5

実施例2で得られた錠剤に、流動層造粒装置を用いてエ チルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース及びス テアリン酸マグネシウムを含有するエタノール液をコー ティングし、皮膜8mgが層積されたラベプラゾールナ トリウム20mg含む1錠158mgの錠剤を得た。処方 を表5に示した。

【0034】実施例6

実施例5で得られた中間皮膜被覆錠剤に、ヒドロキシプ ロピルメチルセルロースフタレート、モノグリセライ ド、タルク、酸化チタン、三二酸化鉄及びステアリン酸 マグネシウムを含有する含水エタノール液を流動層造粒 装置を用いてスプレーし、腸溶性皮膜16mgが被覆さ れたラベプラゾールナトリウム20mg含む1錠174m gの腸溶錠を得た。処方を表5に示した。

[0035]

【図面の簡単な説明】

[0036]

【図1】実施例2の製造直後の錠剤の溶出試験の結果で*40

*ある。

[0037]

【図2】実施例2を60℃で2日間保存した時の溶出試 験の結果である。

[0038]

【図3】実施例3の製造直後の錠剤の溶出試験の結果で

[0039]

【図4】実施例3を60℃で2日間保存した時の溶出試 験の結果である。

[0040]

【図5】実施例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結果で ある。

[0041]

【図6】実施例4を60℃で2日間保存した錠剤の溶出 試験の結果である。

[0042]

【図7】対照例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結果で ある。

【図8】対照例4を60℃で2日間保存した錠剤の溶出 試験の結果である。

[0044]

【図9】実施例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結果で ある。

[0045]

【図10】実施例4を60℃で2日間保存した錠剤の溶 出試験の結果である。

[0046]

【図11】実施例5の製造直後の錠剤の溶出試験の結果 である。

[0047]

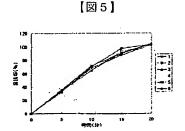
【図12】実施例5を60℃で2日間保存した錠剤の溶 出試験の結果である。

[0048]

【図13】対照例4の製造直後の錠剤の溶出試験の結果 である。

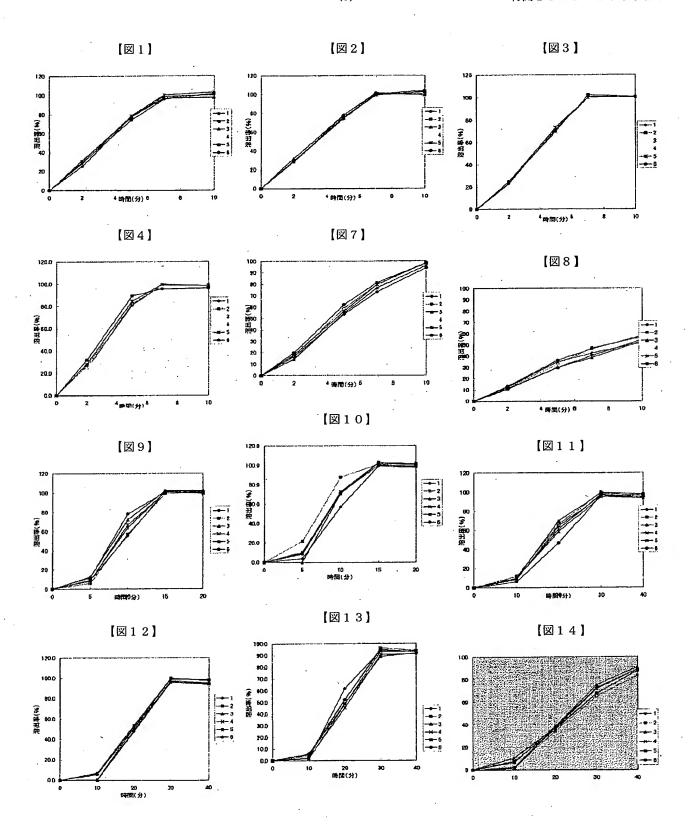
[0049]

【図14】対照例4の60℃で2日間保存した錠剤の溶 出試験の結果である。





【図6】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. ' 識別記号 A 6 1 K 47/14 47/32 A 6 1 P 1/04

(72)発明者 船橋 弘 埼玉県本庄市小島南 3 - 1 - 16エーザイ青 雲寮504号

(72)発明者 藤岡 賢 愛知県一宮市今伊勢町馬寄字舟入39-1 ワイズタウン北館204号室

(72) 発明者 安藤 英信 岐阜県各務原市蘇原清住町 2 - 71 F I - デーマコート' (参考)

A 6 1 K 47/14 47/32 A 6 1 P 1/04

(72) 発明者 青木·茂 岐阜県羽島郡川島町緑町 2 丁目15番地

(72)発明者 岩本 清

岐阜県各務原市つつじが丘8-121

F ターム(参考) 4C076 AA45 BB01 CC16 DD27 DD29 DD30 DD38 DD41 DD46 DD47

EE16 EE32 EE33 FF06 FF25 FF33 GG14 GG16

4C086 AA01 AA02 BC39 GA07 GA08 MA02 MA05 NA03 NA13 ZA68